# PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



PCT/EP200 4 / 0 1 2 0 9 EPO-DG 1

**(76)** 

REC'D **0 9 DEC 2004**WIPO PC1

# Ministero delle Attività Produttive

Direzione Generale per lo Sviluppo Produttivo e la Competitività

Ufficio Italiano Brevetti e Marchi

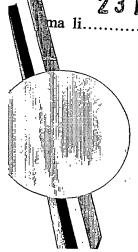
Ufficio G2

Autenticazione di copia di documenti relativi alla domanda di brevetto per INVENZIONE INDUSTRIALE N. MI 2003 A 002321.

Si dichiara che l'unita copia è conforme ai documenti originali depositati con la domanda di brevetto sopra specificata, i cui dati risultano dall'accluso processo verbale di deposito.

Inoltre Istanza di correzione depositata alla CCIAA di Milano con prot. n. MI-V-2205 Del 22.07.2004 (pag. 1).

23 NOV. 2004



IL FUNZIONARIO

Passa Paola Giuliano

DEST AVAILABLE COPY

AL MINISTERO DELLE ATTIVITA' PRODUTTIVE UFFICIO ITALIANO BREVETTI E MARCHI (U.I.B.M) 200 3 A 0 0 2 3 2 1. DOMANDA DI BREVETTO PER INVENZIONE INDUSTRIALE N° A. RICHIEDENTE/I POLIMERI EUROPA S.p.A. Cognome e Nome o Denominazione  $|{f A}{f 1}|$ COD.FISCALE A3 01768800748 (PF/PG) NATURA GIURIDICA PARTITA IVA BRINDISI - Via E. Fermi, 4 INDIRIZZO COMPLETO A1 COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE COD.FISCALE (PF / PG) A2 NATURA GIURIDICA PARTITA IVA INDIRIZZO COMPLETO A4 B. RECAPITO OBBLIGATORIO B0( $\mathbf{D} = \mathsf{DOMICILIO}$  ELETTIVO,  $\mathbf{R} = \mathsf{RAPPRESENTANTE}$ ) IN MANCANZA DI MANDATARIO В1 COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE **B2** INDIRIZZO CAP/ LOCALITA/PROVINCIA CATALIZZATORE DI RENIO SUPPORTATO SU ALLUMINA SILANIZZATA E SUO C1 C. TITOLO TEST DELLE OLEFIN IMPIEGO NELLA REAZIONE DI ME D. INVENTORE/I DESIGNATO/I (DA INDICARE ANCHE SE L'INVENTORE COINCIDE CON IL RICHIEDENTA OUERCI Cecilia COGNOME E NOME D2Nazionalità COGNOME E NOME D1 **BOSETTI Aldo** D2NAZIONALITÀ Содноме в Номе D1 **GUERRINI** Rinaldo Nazionalità D2 COGNOME E NOME PANELLA Francesco D2 Nazionalità SOTTOGRUPPO GRUPPO SOTTOCLASSE CLASSE SEZIONE **E**5 E1 | B E4 :01 **E2** E. CLASSE PROPOSTA DERIVANTE DA PRECEDENTE DEPOSITO ESEGUITO ALL'ESTERO F. PRIORITA' F2 Tipo F1 STATO O ORGANIZZAZIONE F4 DATA DEPOSITO F3 NUMERO DOMANDA F2 TIPO F1 STATO O ORGANIZZAZIONE F4 DATA DEPOSITO F3 Numero Domanda G. CENTRO ABILITATO DI RACCOLTA COLTURE DI G1 MICROORGANISMI II Mandatario Ing. Grambatt sta CAVALLERE FIRMA DEL / DEI RICHIEDENTE / I ...

MODULO A (1/2)

PCT/EP200 4 / 0 1 2 0 9 8

# MODULO A (2/2)

I. MANDA I ARTO DELL'ALLE I MANDA I ARTO DELL'ALLE I ALLE SOTTOINDICATA/E PERSONA/E HA	CHIEDENT E PRESSO E UTBIN  /HANNO ASSUNTO IL MANDATO A RAPPRESENTARE IL TITOLARE DELLA PRESENTE DOMANDA INNANZI ALL'UFFICIO ITALIANO BREVETTI E  ARE TUTTI GLI ATTI AD ESSA CONNESSI, CONSAPEVOLEI DELLE SANZIONI PREVISTE DALL'ART.76 DEL D.P.R. 28/12/2000 N.455.  ARE TUTTI GLI ATTI AD ESSA CONNESSI, CONSAPEVOLEI DELLE SANZIONI PREVISTE DALL'ART.76 DEL D.P.R. 28/12/2000 N.455.
MARCHI CON L'INCARICO DI EFFETTU. NUMERO ISCRIZIONE ALBO COGNOME	TI 445 BM BORDONARO Salvatore, 495 BM CAVALIÈRE Giambattista; 566 BM CIONI Paolo;
E NOME;	
	1
Denominazione Studio	12 ENITECNOLOGIE SpA
DENOMINAZIONE STODIO	I3 Via F. Maritano, 26
Indirizzo	the many and a series of the s
CAP/ Località/Provincia	14 20097 - SAN DONATO MILANESE (MI)
L. ANNOTAZIONI SPECIALI	[ <b>L1</b> ].
M DOCUMENTAZIONE	ALLEGATA O CON RISERVA DI PRESENTAZIONE
	N. Es. All. N. Es. Ris. N. Pag. per esemplare
TIPO DOCUMENTO PROSPETTO A, DESCRIZ., RIVENDICA	
Disegni (Obbligatori se Citati in	
DESCRIZIONE)	·
Designazione d'Inventore	1 1 1
DOCUMENTI DI PRIORITÀ CON TRADUZIONE IN ITALIANO	
AUTORIZZAZIONE O ATTO DI CESSIO	NE O
• .	(SI/NO)
Lettera d'Incarico	
	h   1
PROCURA GENERALE	
Riferimento a Procura Generali	language of
	IMPORTO VERSATO ESPRESSO IN LETTERE
ATTESTATI DI VERSAMENTO	Euro CENTOTTANTOTTO/51
Foglio Aggiuntivo per i Seguent Paragrafi (Barrare i Prescel	ADF
DEL PRESENTE ATTO SI CHIEDE CO	PIA GI
AUTENTICA? (SI/N SI CONCEDE ANTICIPATA ACCESSIBILITÀ	NO) [
Pubblico? (Si/i	No) [
DATA DI COMPILAZIONE	26/11/2003
FIRMA DEL/DEI	I- Mandatario Ing. Gyambattsta CAVALLERE
RICHIEDENTE/I	
	VERBALE DI DEPOSITO
	- 184 200 3 A O O 2 3 2 A
Numero di Doman	
C.C.i.n.n.	M/ZAWO Cop.
IN DA	U / RICHIEDENTE/I SOPRAINDICATO/I HA/HANNO PRESENTATO A ME SOTTOSCRITTO
	AND DESCRIPTION OF THE PROPERTY OF THE PROPERT
i	
N. Annotazioni Varie	
DELL'UFFICIALE ROGANT	E /
	VERA DI CO
	CAMPA MENTAL PROPERTY OF THE P
	L'UFICALE ROGANTE
( \ \ /// /IL DEP	OSITANTE S S S S S S S S S S S S S S S S S S S
1 W-d-2	CORTONESI MAURIZIO
	Nowwood 2

# FOGLIO AGGIUNTIVO MODULO A

DOMANDA DI BREVETTO PER INVENZIONE INDUSTRIALE N° 2003A002 321

	<u>,2</u>	<u></u>		•				
A. RICHIEDENTE/I	<del></del>	NATION OF THE AREA OF THE ACT OF						
Cognome e Nome o Denominazione	A1							
	;			,	~ .· <u>^</u>	*		
Natura Giuridica (PF / PG)	A2	COD.FISCALE A3	1. The say of	A				
	<del>  ;</del>	PARTITIA IVA			<del>=</del>	4 A A W W W W W W W		
INDIRIZZO COMPLETO	A4	The second secon	and the second of the second o	A CONTROL OF THE PARTY OF THE P	••••	3 6 6 6 6 7 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8		
COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE	A1					3		
	-:		ر بر برد در د	<u> </u>	٠, ح	**************************************		
NATURA GIURIDICA (PF/PG)	A2	COD.FISCALE A3	( )			h		
	A4	PARTITA IVA		4				
INDIRIZZO COMPLETO	- 1	e garanta yang kanada kana Manada kanada kanad	At the second of		• • • •			
COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE	A1					3 ነ 1		
		and a second of the second of						
NATURA GIURIDICA (PF / PG)	A2	Cod.Fiscale A3	Control of the contro		<u></u>	4 w w		
	A4	TAKIHA IVAL	A THE NAME OF THE PARTY OF THE		ست. د مارست	and the second s		
INDIRIZZO COMPLETO		A ALAN BERTHAMAN AND A STATE OF THE STATE OF	And the second s					
COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE	3					· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
	L	Till Control I		<u> </u>	<del>4 1</del>	<u> </u>		
NATURA GIURIDICA (PF / PG)	A2	Cod Fiscale A3	1 mg / 4 1 1 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10			*		
INDIRIZZO COMPLETO	A4			<u> </u>		, <u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>		
D. INVENTORE/I DESIG	NAT							
Cognome e Nome	D1 RUSSO Matteo							
Nazionalità	D2	the second secon						
	D1		# # 1	and the second of the second o		1		
COGNOME E NOME						<u> </u>		
Nazionalità	D2	<u></u>		= 0.0 m to 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0				
COGNOME E NOME	D1	, <u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>		<u>, and the second of the secon</u>		<del> </del>		
Nazionalità	D2		e e a a a a a a a a a a a a a a a a a a	<u></u>		# 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1		
COGNOME E NOME	D1	1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1	1 A mag mag 2	and the second	· · ·			
Nazionalità	D2					ه اهارسیم در دارد		
		5	A CONTRACTOR OF THE PROPERTY O					
COGNOME E NOME	D1	<del> </del>						
Nazionalità	D2	<u></u>		<del>&gt; :                                  </del>		<del> % </del>		
COGNOME E NOME	D1		<u></u>	<del> </del>	<u>.                                    </u>	·,		
Nazionalità	D2							
F. PRIORITA'		RIVANTE DA PRECEDENTE DEPOSIT	TO ESEGUITO ALL'ESTERO	•				
· [	F1		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Tipo	F2			
Stato o Organizzazione	<u> </u>	The second secon		DATA DEPOSITO	F4	<del></del>		
Numero Domanda	F3	VS - 40 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	<u>, . ,</u>		F2			
Stato o Organizzazione	F1	<u></u>		, Tipo	-	<del></del>		
NUMERO DOMANDA	F3			DATA DEPOSITO	F4	<u> </u>		
Stato o Organizzazione	F1	<del>, sind the second of the seco</del>		Тіро	F2			
	F3	<del>,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,</del>	<u> </u>	DATA DEPOSITO	F4			
Numero Domanda		WHATE THE PROPERTY OF THE PROP	CAVALIERE TE		10 PT 1	TOTAL TE		
FIRMA DEL / DEI RICHIEDENTE / I	1	andatario Ing. Glambat	The Care		·沙门			

#### PROSPETTO MODULO A

DOMANDA DI BREVETTO PER INVENZIONE INDUSTRIALE

NUMERO DI DOMANDA: 27 NOV. 2003 DATA DI DEPOSITO: A. RICHIEDENTE/I COGNOME E NOME O DENOMINAZIONE, RESIDENZA O STATO; POLIMERI EUROPA S.p.A. - BRINDISI Via E. Fermi, 4 CATALIZZATORE DI RENIÓ SUPPORTATO SU ALLUMINA SILANIZZATA É SUO IMPIEGO NELLA REAZIONE DI METATESI DELLE OLEFINE SEZIONE CLASSE SOTTOCLASSE GRUPPO SOTTOGRUPPO E. CLASSE PROPOSTA B' O. RIASSUNTO Si descrive un procedimento per la preparazione di un catalizzatore eterogeneo contenente renio come componente attivo ed un supporto inerte caratterizzato dal fatto che detto supporto inerte è previamente sottoposto a trattamento di silanizzazione con un composto silinizzante contenente cloro, prima della supportazione del componente attivo, e l'attivazione del catalizzatore eterogeneo avviene per trattamento termico seguito da un rapido raffreddamento finale. Il catalizzatore è particolarmente attivo nelle reazioni di metatesi delle olefine. 10,33 Kirol P. DISEGNO PRINCIPALE

FIRMA DEL / DEI RICHIEDENTE / I Titolo: Catalizzatore di renio supportato su allumina silanizzata e suo impiego nella reazione di metatesi delle olefine

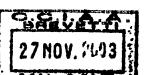
\*\*\*\*\*

La presente invenzione riguarda un procedimento per la preparazione di un catalizzatore eterogeneo contenente renio come componente attivo ed allumina come supporto inerte, caratterizzato dal fatto che detto supporto inerte è previamente sottoposto a trattamento di silanizzazione con un composto contenente cloro, prima della supportazione del componente attivo, e l'attivazione del catalizzatore eterogeneo avviene per trattamento termico seguito da un rapido raffreddamento finale.

La presente invenzione riguarda inoltre l'impiego di detto catalizzatore nella reazione di metatesi delle olefine.

La reazione di metatesi, nota anche con i termini di dismutazione e disproporzione delle olefine, è una reazione di grande interesse pratico che può essere utilizzata, per esempio per ribilanciare il peso delle olefine che risultano dallo steam cracking.

Quando le olefine sono trattate in presenza di opportuni catalizzatori, esse sono convertite ad altre olefine in



431

una reazione in cui i gruppi alchilideni (R<sup>1</sup>R<sup>2</sup>C=) sono interscambiati con un processo che è schematicamente rappresentato dall'equazione riportata qui di seguito:

 $R^1R^2C=CR^1R^2$ 

 $R^1R^2C=CR^3R^4$ 

 $R^3R^4C=CR^3R^4$ 

 $R^1R^2C=CR^3R^4$ 

Catalizzatori eterogenei essenzialmente costituiti da derivati di renio supportati su materiali inerti (ad esempio silice o allumina) sono noti essere attivi nella metatesi di olefine. Ad esempio i brevetti USA 3.641.189 e 3.676.520 descrivono la preparazione di questi materiali ed il loro utilizzo nella metatesi di olefine.

Nella preparazione di tale catalizzatore, il componente attivo è usualmente introdotto sulla superficie del supporto mediante impregnazione. In tale reazione, il carrier è miscelato con una soluzione nella quale è stato disciolto il componente attivo. Quando il solvente è rimosso per evaporazione, il componente attivo rimane all'interno delle particelle del carrier.

Con tali catalizzatori è necessario però che il componente attivo sia presente in quantità comprese tra il 5 e il 7% e, nonostante ciò, sono state osservate conversioni non particolarmente elevate e, nel caso di olefine superiori, scarse selettività spesso imputabili a reazioni secondarie di isomerizzazione dei doppi legami (J. Mol. Cat: 46,

pf

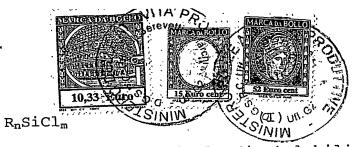
1988, 119-130 e App. Catal., 70, 1991, 295-306).

E' stato ora trovato che è possibile superare gli inconvenienti sopra riportati ed ottenere ottime prestazioni
del catalizzatore, utilizzando quantità di componente attivo notevolmente inferiori, mediante il catalizzatore della
presente invenzione contenente renio ed un supporto inerte
come allumina, caratterizzato dal fatto che detto supporto
viene sottoposto ad un preventivo trattamento di silanizzazione con un composto contenente cloro, prima dell'impregnazione con il componente attivo, e l'attivazione del catalizzatore eterogeneo avviene per trattamento termico seguito da un rapido raffreddamento finale.

Tale catalizzatore è attivo nelle reazioni di metatesi anche se utilizzato in assenza di co-catalizzatore e consente di ridurre i problemi legati alla formazione di isomeri o reazioni secondarie ottenendo un'elevata selettività.

In accordo con quanto sopra, costituisce, pertanto, oggetto della presente invenzione un procedimento per la preparazione di un catalizzatore eterogeneo attivo nella reazione di metatesi delle olefine contenente renio come componente attivo ed allumina come un supporto inerte, caratterizzato dal fatto che il supporto inerte è sottoposto ad
un trattamento di silanizzazione in presenza di un agente
silanizzante di formula generale:

481



in cui R rappresenta un'ammina o un radicale (iso)alchilico  $C_1$ - $C_{25}$ , cicloalchilico  $C_5$ - $C_{25}$ , aromatico  $C_6$ - $C_{18}$  o alchilaromatico  $C_7$ - $C_{25}$ , contenenti eventualmente almeno un eteroatomo scelto fra 0, S e N; n è un numero intero tale che 1 < n < 3; m è un numero intero tale che 1 < m < 3.

Esempi di agenti silanizzanti di formula generale (I) sono: trimetilclorosilano, alliltriclorosilano, trifenil-clorosilano, tributilclorosilano.

Il trattamento di silanizzazione del supporto è realizzato utilizzando il silanizzante tal quale o, preferibilmente, mediante solubilizzazione dell'agente silanizzante stesso in un solvente scelto fra un idrocarburo alchilico o aromatico come esano, eptano, ottano, decano, toluene o xileni; un etere alchilico o ciclico come etere etilico, dimetiletere o tetraidrofurano; un clorurato come cloruro di metilene, tetracloruro di carbonio o cloroformio.

L'allumina viene mantenuta in presenza della soluzione dell'agente silanizzante per un tempo compreso tra 0,5 e 24 ore, preferibilmente tra 8 e 15 ad una temperatura compresa tra -10 e 100°C. Al termine dell'impregnazione, dopo evaporazione del solvente, l'allumina può eventualmente essere sottoposta a trattamento termico compreso fra 400 e 600°C.

Secondo la presente invenzione, preferibilmente, si utilizza allumina con un'area superficiale  $\geq$  a 50 m<sup>2</sup>/g, pre-

ff.

feribilmente da 100 a 200  $m^2/g$ , e con un volume totale cumulativo dei pori maggiore di 0,1 ml/g, preferibilmente da 0,3 a 0,8 ml/g.

Il composto di renio può essere introdotto sul supporto pretrattato come sopra riportato, mediante precipitazione o impregnazione a partire da precursori costituiti ad esempio da soluzioni di suoi sali o complessi solubili.

I precursori del composto di renio sono scelti tra eptossido di renio, perrenato di ammonio, perrenato di tetralchilammonio, acido perrenico o fra altri composti noti agli esperti dell'arte.

Generalmente si preferisce l'impregnazione del supporto inerte utilizzando una soluzione satura del composto di renio, in un solvente scelto tra acqua od un solvente organico, per esempio un idrocarburo, un alcol o un etere.

L'impregnazione viene, preferibilmente, effettuata ad una temperatura compresa tra 20 e 70°C così da aumentare la solubilità del sale di renio; in tale caso anche il supporto è riscaldato alla stessa temperatura.

Dopo impregnazione del Japanto con il metallo, il catalizzatore viene attivato con una pre-calcinazione ad una temperatura compresa tra 100 e 200°C in flusso di aria secca ed una successiva calcinazione ad una temperatura compresa tra 300 e 600°C in flusso prima di aria secca e successivamente di azoto. Il raffreddamento viene effettuato

GM

in flusso di azoto in un tempo compreso tra 5 e 30 minuti, preferibilmente tra 10 e 20 minuti.

In tali catalizzatori il renio è normalmente presente in quantità compresa tra 1 e 20% in peso, preferibilmente tra 3 e 10% in peso rispetto al supporto.

Per ottenere un ulteriore miglioramento del catalizzatore è possibile, dopo i trattamenti sopra descritti, bagnarlo con una quantità d'acqua pari alla porosità del supporto e nuovamente calcinarlo secondo la metodologia descritta sopra.

I catalizzatori della presente invenzione sono utilizzabili nelle reazioni di metatesi delle olefine.

Tali reazioni possono essere di omometatesi (due olefine uguali) o di cometatesi (due olefine diverse).

Le olefine che possono essere sottoposte alla reazione di metatesi sono le monoolefine con un numero di atomi di carbonio da 2 a 30 quali ad esempio etilene, propilene, butene, pentene, esene; cicloolefine con un numero di atomi di carbonio da 5 a 20 atomi di carbonio, per esempio ciclopentene, cicloottene, norbornene; olefine con due o più insaturazioni contenenti un numero di atomi di carbonio da 4 a 30, per esempio 1,4-esadiene, 1,7-ottadiene, ciclolefine contenenti due o più insaturazioni contenenti un numero di atomi di carbonio da 5 a 30, ad esempio 1,5-cicloottadiene, norbordiene, diciclopentadiene.

gh

Altre olefine sono le monoolefine o le olefine contenenti più insaturazioni, lineari o cicliche, portanti dei gruppi funzionali come per esempio alogeni o gruppi esterei come l'oleato di metile.

La reazione di metatesi può essere condotta sia in batch che in continuo alimentando i materiali in un reattore a letto fluido o a letto fisso. Le condizioni di reazione come temperatura, pressione e flussi vengono scelti in funzione del materiale alimentato e del prodotto finale desiderato.

In generale la reazione di metatesi è condotta ad una temperatura compresa tra 0 e 100°C, preferibilmente tra 25 e 60°C, ed una pressione fino a 10 MPa, preferibilmente da 0,1 a 6 MPa e può essere condotta in fase gas o in fase liquida, utilizzando o meno un solvente organico.

Nel caso in cui si utilizzi un solvente questo viene scelto tra eteri, idrocarburi alifatici ed aromatici. Esempi di tali solventi sono etere etilico, esano, eptano, toluene, ecc.

Il catalizzatore è normalizate disperso nel mezzo di reazione ad una concentrazione compresa tra 1 e 50 % in peso, preferibilmente tra 1 e 10 % in peso rispetto alla miscela di reazione.

La reazione di metatesi può, opzionalmente, essere condotta in presenza di co-catalizzatori scelti tra metallo gH



alchili quali, ad esempio stagno tetralenion (stagno tetrametile, stagno tetradutile) o altri metallo alchili come piombo tetrametile, piombo tetraetile, alluminio trietile, cloro alluminio dietile, come descritto nel brevetto U.S. 3.855.338.

Gli esempi che seguono sono illustrativi ma non limitativi dell'invenzione descritta.

#### Esempio 1

### Preparazione del catalizzatore A

10 g di  $\gamma$ -allumina con una superficie di 180 m²/g e con una porosità di 0,5 ml/g, vengono pre-calcinati in una muf-fola a 110°C per 1 ora in flusso d'aria e successivamente a 550°C per 4 ore in flusso d'aria.

Il supporto viene quindi bagnato con 5 ml di una soluzione esanica contenente 0,087g di SiMe<sub>3</sub>Cl e viene mantenuto a 25°C per 18 ore. L'esano viene quindi evaporato mantenendo il campione in stufa a 60°C per 2 ore.

per 1 ora in corrente di aria secca e successivamente a 550°C per 3 ore in corrente di aria secca e per 1 ora in corrente di azoto. Dopo raffreddamento in 15 minuti in flusso di azoto, il supporto viene quindi bagnato per quattro volte con 5 ml di una soluzione acquosa contenente 0,126 g di NH4ReO4, tra un'impregnazione e la successiva l'acqua viene evaporata mantenendo il campione in stufa a

94

60°C.

Il catalizzatore così preparato ha un contenuto in renio del 3,5% in peso.

#### Esempio 2

# Impiego del catalizzatore A in metatesi

In un pallone codato da 150 ml vengono introdotti, in atmosfera di argon, 358 mg di catalizzatore A preparato come nell'esempio 1 e 12 ml di una soluzione costituita da 10  $\mu$ l di co-catalizzatore SnMe4 in 100 ml di esano.

La miscela risultante è mantenuta, sotto blanda agitazione, a 25°C per 10 minuti, e poi addizionata con 13 ml di 1-esene.

Dopo 10 minuti, la miscela di reazione viene analizzata per via gascromatografica utilizzando uno standard interno. Si ottengono i seguenti risultati:

- conversione dell'1-esene 55%
- selettività del 5-decene 100%.

### Esempio 3 (Comparativo)

# Preparazione del catalizzatore B

10 g di γ-allumina con uma superficie di 180 m²/g e con una porosità di 0,5 ml/g, vengono pre-calcinati in una muf-fola a 110°C per 1 ora in flusso d'aria e successivamente a 550°C per 4 ore in flusso d'aria.

Il supporto viene quindi bagnato per quattro volte con 5 ml di una soluzione acquosa contenente 0,28 g di NH<sub>4</sub>ReO<sub>4</sub>,

JH

tra un'impregnazione e la successiva l'acqua viene evaporata mantenendo il campione in stufa a 60°C.

Il catalizzatore viene calcinato prima a 110°C per 1 ora in corrente di aria secca e successivamente a 550°C per 3 ore in corrente di aria secca e per 1 ora in corrente di azoto. Quindi si estrae il reattore dalla muffola e si raffredda in 15 minuti in flusso di azoto.

Il catalizzatore così preparato ha un contenuto in renio del 7,5% in peso.

#### Esempio 4 (Comparativo)

# Impiego del catalizzatore B in metatesi

In un pallone codato da 150 ml vengono introdotti, in atmosfera di argon, 358 mg di catalizzatore B preparato come nell'esempio 3 e 23 ml di una soluzione costituita da 10  $\mu$ l di co-catalizzatore SnMe4 in 100 ml di esano.

La miscela risultante è mantenuta, sotto blanda agitazione, a 25°C per 10 minuti, e poi addizionata con 26 ml di 1-esene.

Dopo 30 minuti, la miscela di reazione viene analizzata per via gascromatografica utilizzando uno standard interno. Si ottengono i seguenti risultati:

- conversione dell'1-esene 70%
- selettività del 5-decene 100%.

# Esempio 5 (Comparativo)

# Preparazione del catalizzatore C

M

10 g di  $\gamma$ -allumina con una superficie di 180 m²/g e con una porosità di 0,5 ml/g, vengono pre-calcinati in una muf-fola a 110°C per 1 ora in flusso d'aria e successivamente a 550°C per 4 ore in flusso d'aria.

Il supporto viene quindi bagnato per quattro volte con 5 ml di una soluzione acquosa contenente 0.126 g di  $\rm NH_4ReO_4$ , tra un'impregnazione e la successiva l'acqua viene evaporata mantenendo il campione in stufa\_a 60°C.

Il catalizzatore viene calcinato prima a 110°C per 1 ora in corrente di aria secca e successivamente a 550°C per 3 ore in corrente di aria secca e per 1 ora in corrente di azoto. Quindi si estrae il reattore dalla muffola e si raffredda in 15 minuti in flusso di azoto.

Il catalizzatore così preparato ha un contenuto in renio del 3,5% in peso.

## Esempio 6 (Comparativo)

# Impiego del catalizzatore C in metatesi

In un pallone codato da 150 ml vengono introdotti, in atmosfera di argon, 358 mg di catalizzatore C preparato come nell'esempio  $5 \in 22 = 1$  soluzione costituita da 10  $\mu$ l di co-catalizzatore SnMe4 in 100 ml di esano.

La miscela risultante è mantenuta, sotto blanda agitazione, a 25°C per 10 minuti, e poi addizionata con 26 ml di 1-esene.

Dopo 10 minuti, la miscela di reazione viene analizza-

/h

ta per via gascromatografica utilizzando uno standard interno. Si ottengono i seguenti risultati:

- conversione dell'1-esene 15%
- selettività del 5-decene 85%.

#### Esempio 7

# Preparazione del catalizzatore D

10 g di γ-allumina con una superficie di 180 m/g edcon una porosità di 0,5 ml/g, vengono pre-calcinati in una muf-fola a 110°C per 1 ora in flusso d'aria e successivamente a 550°C per 4 ore in flusso d'aria.

Il supporto viene quindi bagnato con 5 ml di una soluzione esanica contenente 0,260g di Me<sub>3</sub>SiOSiMe<sub>3</sub> e viene mantenuto a 25°C per 18 ore. L'esano viene quindi evaporato mantenendo il campione in stufa a 60°C per 2 ore.

per 1 ora in corrente di aria secca e successivamente a 550°C per 3 ore in corrente di aria secca e per 1 ora in corrente di azoto. Dopo raffreddamento in 15 minuti in flusso di azoto, il supporto viene quindi bagnato per quattro volte con 5 ml di una soluzione acquosa contenente 0,126 g di NH<sub>4</sub>ReO<sub>4</sub>, tra un'impregnazione e la successiva l'acqua viene evaporata mantenendo il campione in stufa a 60°C.

Il catalizzatore così preparato ha un contenuto in renio del 3,5% in peso.

#### Esempio 8

# Impiego del catalizzatore D in metatesi

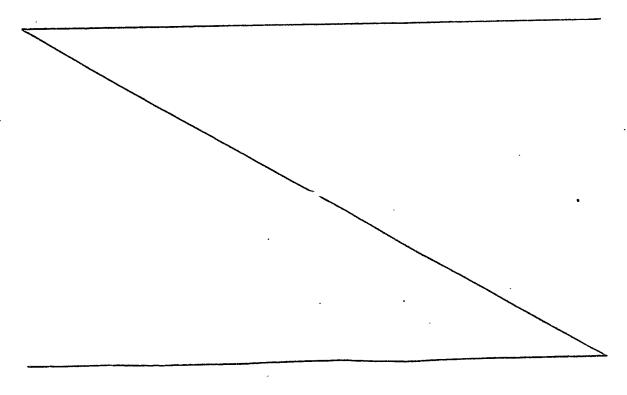
In un pallone codato da 150 ml vengono introdotti, in atmosfera di argon, 358 mg di catalizzatore D preparato come nell'esempio 7 e 23 ml di una soluzione costituita da 10  $\mu$ l di co-catalizzatore SnMe4 in 100 ml di esano.

La miscela risultante è mantenuta, sotto blanda agitazione, a 25°C per 10 minuti, e poi addizionata con 26 ml di 1-esene.

Dopo 10 minuti, la miscela di reazione viene analizzata per via gascromatografica utilizzando uno standard interno. Si ottengono i seguenti risultati:

- conversione dell'1-esene 35%
- selettività del 5-decene 98%.





#### RIVENDICAZIONI

1. Procedimento per la preparazione di un catalizzatore eterogeneo attivo nella reazione di metatesi delle olefine contenente renio come componente attivo ed allumina come un supporto inerte, caratterizzato dal fatto che il supporto inerte è sottoposto ad un trattamento di silanizzazione in presenza di un agente silanizzante di formula generale:

9×1

 $R_nSiCl_n$ 

(I)

in cui R rappresenta un'ammina o un radicale (i-so)alchilico  $C_1$ - $C_{25}$ , cicloalchilico  $C_5$ - $C_{25}$ , aromatico  $C_6$ - $C_{18}$  o alchilaromatico  $C_7$ - $C_{25}$ , contenenti eventualmente almeno un eteroatomo scelto fra O, S e N; n è un numero intero tale che 1 < n < 3; m è un numero intero tale che 1 < m < 3.

- 2. Procedimento secondo la rivendicazione 1, in cui il trattamento di silanizzazione del supporto è realizzato utilizzando il silanizzante tal quale o mediante solubilizzazione dell'agente silanizzante in un solvente, mantenendo l'allumina in presenza della soluzione dell'agente silanizzante per un tempo compreso tra 2 e 24 ore, ad una temperatura compresa tra -10 e 100 °C, e sottoponendo l'allumina ad eventuale trattamento termico compreso fra 400 e 600°C.
- 3. Procedimento secondo la rivendicazione 1 o 2, dove

l'allumina ha un'area superficiale superiore a  $50 \text{ m}^2/\text{g}$  ed un volume totale cumulativo dei pori maggiore di 0.01 ml/g.

- 4. Procedimento secondo la rivendicazione 3, dove l'allumina ha un'area superficiale compresa tra 100 e 200  $\rm m^2/\rm g$ , ed un volume totale cumulativo dei pori compreso tra 0,3 e 0,8 ml/g.
- 5. Procedimento secondo la rivendicazione 1, dove il componente attivo renio è introdotto sul supporto pretrattato come riportato nelle rivendicazioni 1-4, mediante precipitazione o impregnazione a partire da suoi precursori in forma di soluzioni di suoi sali o complessi solubili.
- 6. Procedimento secondo la rivendicazione 5, dove i precursori di renio sono scelti tra eptossido di renio,
  perrenato di ammonio, perrenato di tetralchilammonio e
  acido perrenico.
- 7. Procedimento secondo la rivendicazione 1, dove il catalizzatore contiene una quantità di renio compresa tra 1 e 20% in peso rispetto al supporto.
- 8. Procedimento secondo la rivendicazione 7, dove il catalizzatore contiene una quantità di renio compresa tra 3 e 10% in peso.
- 9. Procedimento secondo la rivendicazione 1, dove il catalizzatore supportato contenente renio viene attivato

M

con una pre-calchazione a una temperatura compresa tra 100 e 200°C in flusso di aria secca ed una successiva calcinazione ad una temperatura compresa tra 300 e 600°C in flusso prima di aria secca e successivamente di azoto.

- 10. Procedimento per la conversione di olefine mediante reazione di metatesi caratterizzato dal fatto che è condotto in presenza di un catalizzatore secondo la
  rivendicazione 1.
- 11. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove la reazione di metatesi può essere di omometatesi o cometatesi.
- 12. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove le olefine sono scelte tra monoolefine con un numero di atomi
  di carbonio da 2 a 30, cicloolefine con un numero di
  atomi di carbonio da 3 a 20 atomi di carbonio, poliolefine con un numero di atomi di carbonio da 4 a 30, ciclopoliolefine con un numero di atomi di carbonio da 5
  a 30.
- 13. Procedimento secondo la rivendicazione 12, dove le monoolefine sono scelte tra etilene, propilene, butene, pentene, esene.
- 14. Procedimento secondo la rivendicazione 12, dove le cicloolefine sono scelte tra ciclopentene, cicloottene, norbornene.

M

- 15. Procedimento secondo la rivendicazione 12, dove le poliolefine sono scelte tra 1,4-esadiene e 1,7-ottadiene.
- 16. Procedimento secondo la rivendicazione 12, dove le ciclopoliolefine sono scelte tra 1,5-cicloottadiene, norbardiene diciclopentadiene.
- 17. Procedimento secondo la rivendicazione 12, dove le monoolefine o le poliolefine, lineari o cicliche, possono
  portare gruppi funzionali come per esempio alogeni o
  gruppi esterei come l'oleato di metile.
- 18. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove la reazione di metatesi è condotta ad una temperatura compresa tra 0 e 100°C ed una pressione compresa tra 0 e 100 bar.
- 19. Procedimento secondo la rivendicazione 18, dove la reazione di metatesi è condotta ad una temperatura compresa tra 25 e 60°C ed una pressione compresa tra 1 e 60 bar.
- 20. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove la reazione di metatesi è condotta in fase gas od in fase liquida utilizzando o meno un solvente scelto tra eteri, idrocarburi alifatici ed aromatici.
- 21. Procedimento secondo la rivendicazione 20, dove il solvente è scelto tra etere etilico, esano, eptano, toluene.
- 22. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove la

JH.

quantità di catalizzatore è compresa tra 1 e 50% in peso rispetto alla miscela di reazione.

- 23. Procedimento secondo la rivendicazione 22, dove la quantità di catalizzatore è compresa tra 1 e 10% in peso rispetto alla miscela di reazione.
- 24. Procedimento secondo la rivendicazione 10, dove la reazione di metatesi è condotta in batch o in continuo.

Milano, 27 NOV. 2303

Il Mandatario Ing. Giambattista CAVALIERE

CAMERA OF COMMERCIO



Ufficio Italiano Brevetti e Marchi

#### ROMA

La Società POLIMERI EUROPA S.p.A., di nazionalità italiana, con sede in BRINDISI, via E. Fermi, 4, rappresentata dai sottoscritti mandatari Ing. Salvatore BORDONARO, Ing. Giambattista CAVALIERE, Dott. Paolo CIONI (con firma libera e disgiunta) ed elettivamente domiciliata in San Donato Milanese (MI), presso EniTecnologie S.p.A., titolare della domanda di brevetto italiano no. MI2003A 002321 depositata a Milano il 27/11/2003 dal titolo: "Catalizzatore di renio supportato su allumina silanizzata e suo impiego nella

"Catalizzatore di renio supportato su allumina silanizzata e suo impiego nella reazione di metatesi delle olefine"

#### chiede

che alla detta domanda venga apportata la seguente modifica e correzione formale:

- Pag. 11, riga 23, dopo la parola "5-decene" il valore "100%" deve essere sostituito con "95%";
- -- Pag. 13, riga 5, dopo "<u>Esempio 7</u>" deve essere aggiunta la parola "(Comparativo)";
- Pag. 14, riga 1, dopo "<u>Esempio 8</u>" deve essere aggiunta la parola "(Comparativo)";
- Si allega: N. 1 testo ex novo.

Il Mandatario Ing. Giambattişta CAVAЬIERE

Growps Hile Con

002205

2 2 LUG. 2004